

Ten en cuenta la anterior lectura y marca la respuesta correcta:



APRENDIENDO

7

- 1 ¿Qué pasó a las doce de la noche?
- a) estalló una gran tormenta
 - b) hizo erupción un volcán
 - c) comenzó el baile.
 - d) estallaron los fuegos artificiales.

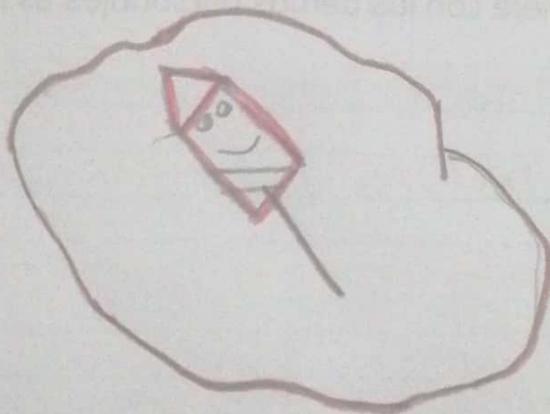
2 ¿Quién lanzó al cohete al barro?

- a) la princesa
- b) el rey
- c) un criado
- d) el príncipe

Explica y dibuja la situación:

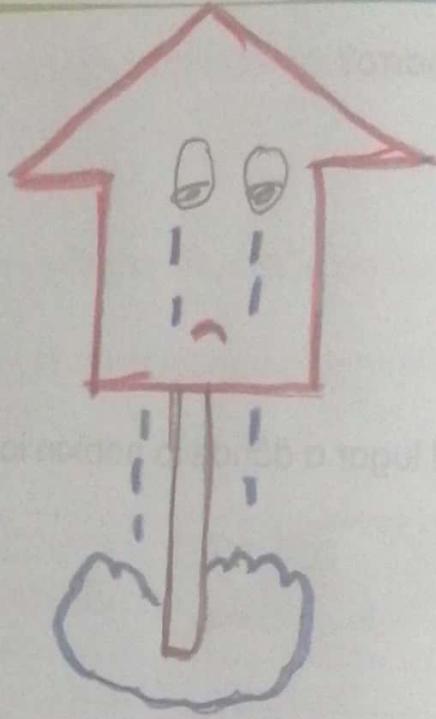
1 ¿Qué pensó el cohete del lugar a dónde lo habían lanzado?

El pensó que lo habían envidado al todo para que descansara y seponer el energía



2. "Todos tuvieron un gran éxito, menos el cohete. Estaba tan húmedo por haber llorado que no pudo arder", ¿por qué había llorado el cohete?:

El lloro porque se imaginó que el hijo del príncipe y la princesa se morían



Según tu criterio contesta:

¿Crees que la actitud del cohete con los demás personajes es la correcta?, ¿por qué?

No, porque él se creía superior a los demás y los trataba con desprecio

y era muy grosero con todos los que se le acercaban a hablarle

Realiza una línea del tiempo con los eventos que vivió el cohete hasta su fin:

El príncipe se iba a casar
y llevaron fuegos artificiales

el cohete hablaba con todos
los demás fuegos artificiales

llego el día la boda y quemaron
a todos pero el cohete estaba
mojado y no lo quemaron

unos trabajadores lo encontraron
y lanzaron a un barrío afuera
del castillo

el cohete hablo con una rana,
una pata, una libelula, de porque
estaba triste.

al fin uno niños lo encontraron y
lo quemaron en una hoguera el volo
muy lejos y estallo estaba muy
feliz pero nadie lo vio,





La química de la pirotecnia

Los colores de la pirotecnia son causados por la presencia de sales provocados por la combustión de la pólvora y en esa reacción es liberada energía la cual es visible gracias al espectro electromagnético, por longitudes de onda específicas que llegan a nuestros ojos dando un color singular a cada catión de la sal.

En la iniciativa de la Ley Federal de Pirotecnia se consideran 10 sales como oxidantes: clorato de potasio, clorato de bario, clorato de sodio, clorato de estroncio, perchlorato de potasio y nitrato de sodio pero no son los únicos compuestos utilizados. Independientemente de la sal (clorato o nitrato) será el catión el que dé el color.

El color lila es proporcionado por el potasio (K), el anaranjado es dado por el hierro (Fe) y el amarillo por el sodio (Na). El verde es producido por dos elementos:

El cobre (Cu): verde intenso

El bario (Ba). Verde pálido, como verde manzana.

Con el color rojo ocurre algo similar que con el color verde, lo causan dos elementos:

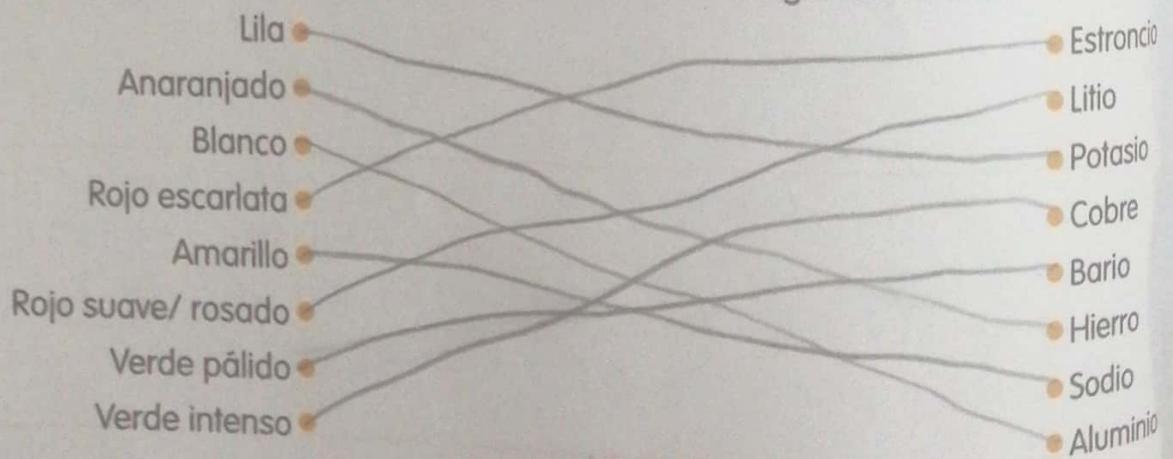
El litio (Li): Rojo suave, incluso puede parecer rosado.

El estroncio (Sr): Rojo intenso, como el escarlata.

También se utiliza aluminio (Al) y magnesio (Mg), ambos emiten luz blanca.

Tomado de «Química pirotécnica: base química de los fuegos artificiales | Química»

• Une según el químico y su color resultante en los fuegos artificiales:



Según la lectura anterior completa las letras faltantes en los químicos y búscalos en la sopa de letras:

BO RI O

ES t RO n CI O

NI t RO t O

PER C LO r ATO

POTA S I O

s O d I O



E	H	T	P	T	B	W	W	A	O
S	B	A	F	D	B	K	Z	V	T
T	D	M	L	D	L	E	G	Q	A
R	O	X	Ñ	H	N	B	Y	L	R
O	T	I	S	J	J	U	P	A	O
N	A	G	X	U	B	V	O	W	L
C	R	Y	P	X	F	Z	T	U	C
I	T	Ñ	W	V	G	H	A	I	R
O	I	D	O	S	M	K	S	N	E
C	N	O	B	U	X	C	I	H	P
N	M	M	B	N	V	B	O	A	F
R	E	R	O	I	R	A	B	Y	G
K	U	F	R	K	H	Ñ	K	P	B
V	K	M	O	X	A	A	L	Z	H
L	Q	W	V	Z	V	A	C	E	M

